This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

2.069.291

PARIS 2000 TEXT TO SEE TO PARIS 2000 PARIS 2000 TEXT TO SEE TO SE

(A utiliser pour les paiements d'annuités, कार्र क्षेत्र एक कार्य किया है। les demandes de copies officielles et toutes autres correspondances avec [11.N.P.I.)

om archies of dicarbonni i caren de l'engage chafes again est et al enco

PREMIÈRE ET UNIQUE . made: PUBLICATION settle for access

Date de la décision de délivrance...

WHEN I HAD BURDING HOLDING

Str. T. - 112.6.51 1000 1

- (51) Classification internationale (Int. Cl.).. C 12 d 13/00//C 07 c 55/00. A substitution of the constitution of the constitutio
- (71)Déposant : Société dita : AJINOMOTO CO. INC., résidant au Japon.
- William Colone (Stings) Free
- ... Mandataire : Cabinet Beau de Loménie, 55, rue d'Amsterdam, Paris (8).

Company of the Company

LAND STREET

Compared to the contract of th

the confidence of the control of the

Stage Commence of the Commence Procédé de production microbiologique d'acides dicarboxyliques à partir d'hydrocarbures.

Same and the second of the sec

1500

Invention de :

1966年1953年4日 - 1966年1月1日 - 1時日

Priorité conventionnelle : Demande de brevet déposée au Japon le 10 novembre 1969, n. 89.959/1969 au nom de la demanderesse.

人名美国伊朗斯 医环状 网络人名斯伊斯 人名斯伊克



10

La présente invention concerne un procédé pour la production d'acides dicarboxyliques en C_5 à C_{18} à partir d'hydrocarbures saturés ou insaturés ou leurs dérivés d'oxydation en chaîne droite en C_9 - C_{18} par l'action de levures.

Les acides dicarboxyliques à longue chaîne sont utiles comme plastifiants, matières premières pour la préparation de résines de polyamides, de résines alkydes, de résines de polyesters huiles lubrifiantes, peintures parfumset analogues. Cependant, on n'a jamais réussi à produire à l'échelle industrielle des acides dicarboxyliques en C₁₂ à C₁₈.

La demanderesse a découvert, selon l'invention, que lorsque l'on cultive des levures du genre Candida ou Pichia capables de produire des acides dicarboxyliques à partir d'hydrocarbures, dans un milieu contenant un hydrocarbure, un aldéhyde, un alcool ou un acide monocarboxylique saturé ou insaturé en C_9 - C_{18} en conditions aérobies, on peut produire des acides dicarboxyliques en C_5 - C_{18} avec un rendement très élevé.

Les microrganismes que l'on peut utiliser selon l'invention sont des levures appartenant au genre Candida ou Pichia et capables de produire des acides dicarboxyliques en C₅-C₁₈ à partir d'hydrocarbures en C₉-C₁₈; on peut citer, par exemple, Candida Cloacae AJ-5341 (FERM P-410), Candida Cloacae AJ-5463 (FERM P-736), Candida tropicalis AJ-5430 (FERM P-734), Candida maltosa AJ-4718 (FERM P-733), Candida lipolytica AJ-4546 (FERM P-731), Candida parapsilosis AJ-4578 (FERM P-408), Candida intermedia AJ-4625 (FERM P-732), Candida intermedia AJ-4626, Candida guilliermondii AJ-4532 (FERM P-730), Pichia haplophila AJ-5078 (FERM P-409 et Pichia etchellsii AJ-5342 (FERM P-735).

25 Les numéros d'ordre FERM P et des microrganismes correspondent à leur classification dans le Fermentation Research Institute, Agency of Industrial Science and Technology, Ministry of the Industrial Trade and Industry.

Candida cloacae AJ-5341 et Candida cloacae AJ-5463 sont des souches nouvellement isolées par la demanderesse et possèdent les propriétés suivantes :

1. Observation au microscope (croissance à 25°C pendant trois jours dans un bouillon extrait de levure - extrait de malt. glucose)

Les cellules sont des ovales courts de 2,5 à 6,5 /u x 2,0 à 6,5 /u, et sont isolées ou en paires.

Spores : pas de formation (dans le milieu de Kleyn, le milieu de 35 Wiekerham, et le milieu de gélose extrait de levure - extrait de malt - glucose).

Mycélium : formation de pseudomycélium primitif (par la méthode

à la plaque de Dalmau dans le milieu pomme de terre - dextrose - gélose.

2. Colonies sur gélose (croissance à 25°C pendant vingt jours dans le bouillon extrait de levure - extrait de malt gelucose.

La culture par pique est blanc jaunêtre pâle à blanc grisêtre, lisse, brillant sombre, de consistance molle ou butyreuse, et possède une 5 marge entière.

- 3. Formation d'anneaux : postive (dans le bouillon extrait de levure extrait de malt glucose).
- 4. Fermentation des hydrates de carbone.

Fermentation du glucose : positive (faible et retardée)

Fermentation du galactose, du saccharose, du maltose, du lactose, du raffinose, du mélézitose et du tréhalose : pas de fermentation.

- 5. Assimilation du KNO3: pas d'assimilation.
- 6. Décomposition de l'arbutine ; négative
- 7. Vitamines nécessaires : biotine
- 15 8. Liquéfaction de la gélatine : pas de liquéfaction
 - 9. Production de composés du type amidon : néant
 - 10. Assimilation de composés carbonés :

D-glucose, D-galactose, saccharose, glycérol, maltose, adonitol, D-mannitol, cellobiose, D-sorbitol, tréhalose, α-méthyl-D-glucoside, mélibiose, raffinose, gluconate de potassium, méléritose, acide DL-lactique, acide succinique, D-xylose, acide citrique et D-ribose sont assimilés.

Ethanol, érythræl, lactose, dulcitol, L-sorbose, salicine, 2-céto-gluconate de calcium, inuline, amidon, L-arabinose, inositol,

D-arabinose et L-rhammose ne sont pas assimilés.

Lors que l'on compare ces caractéristiques avec celles de Candida Choacae indiquées dans le Journal of General Applied Microbiology, 10 (1964), par Komagata, Nakase et Katsuya, les souches AJ-5341 et AJ-5463 sont identifiées avec Candida cloacae, bien que AJ-5341 et AJ-5463 ne soient pas capables d'assimiler le L-sorbose, l'amidon, la salicine et l'acide 2cétogluconique.

Selon un mode de mise en oeuvre de l'invention, on peut produire un acide dicarboxylique lorsque l'on cultive le microrganisme sur un milieu contenant une source de carbone comprenant un hydrocarbure saturé ou insaturé ou un de ses dérivés d'oxydation à chaîne droite en C_9 à C_{18} .

Selon un autre mode de mise en oeuvre de l'invention, on cultive au préalable le microrganisme sur un milieu contenant une source de carbone assimilable autre que l'hydrocarbure ci-dessus ou de ses dérivés d'oxydation jusqu'à obtenir le degré de croissance le plus élevé du microrganisme; on

20

25



On observe la production des acides dicarboxyliques indiquée dans le tableau V ci-dessous.

TABLEAU V

	Quantité de	Quantité d'acide dicarboxylique produit (mg/l			
Souche utilisée ·	CaCO ₃ ajouté	Acide adipique	Acide subérique	l,10-décane-dicarboxy- lique	
Candida cloacae	12	1000	1000	1324,7	
AJ-5341	14	1040	413	1423,3	
Candida parapsi-	a 10	, i		1946,7	
losis AJ-4578	12			1686,6	

EXEMPLE 6

5

10

15

20

On prépare des cellules microbiennes de Candida cloacae AJ-5463 par culture pendant 24 h sur un milieu de même composition que celui de l'exemple l et contenant, en outre, 5 g de sorbitol par dl, on ajoute les cellules (250 mg de matière sèche) à 13,5 ml de tampon au phosphate 0,5 M (pH 7,5) contenant l'hydrocarbure indiqué dans le tableau VI ci-après et on incube le système réactionnel à 30°C pendant 72 h. On observe la production d'acides dicarboxyliques dans le milieu réactionnel comme indiqué dans le tableau VI ci-dessous.

TABLEAU VI

	Quantité d'hydrocarbure utilisée	Quantité d'acide dicarboxylique produi	t (g/1)
25	n-dodécane 10 ml/dl	Acide 1,10-décamedicarboxylique 8,2 Acide subérique 0,60	
	n-tridécane 10 ml/dl	Açide 1,11-undécanedicarboxylique 9,83	
	n-tétradécane 10 ml/dl	Acide 1,12-dodécanedicarboxylique 12,4 Acide 1,10-décanedicarboxylique 0,0	
30	n-pentadécane 10 m1/d1	Acide 1,13-tridécanedicarboxylique 16, Acide 1,11-undécanedicarboxylique 0,	
	n-hexadécane 10 ml/dl	Acide 1.10-décanedicarboxylique 1	8,46 0,12
		"Acide 1;13-tridécanedicarboxylique	8,24 0,13
35	n-octadécane 10 ml/dl marque de la company d		6,46 0,12
		Acide 11:10 décanedicarboxylique	2,65 1,11
, -j.	hexadecene-1 10 ml/dl	Acide 1,12-dodécanedicarboxylique	4,60 1,29

4.815 ;

Quantité d'hydrocarbure utilisée Quantité d'acide dicarboxylique produit (g/1)

والمناز وز	and the disease the obligation and the second	3	Assettabase of a settle-th	
	amplitude subtack s		1,10-décanedicarboxylique 1,12 sébacique 0,02	
5	alcool myristylique, lag/dl/mph		1,12-docécanedicarboxylique 2,1 1,10-décanedicarboxylique 0,1	
	alcool palmitique of 18/41 of the college	Acide	1,14-tétradécanedicarboxylique subérique	0,30 0,08
	aldéhyde myristique l _{ig} g/dl $\omega_{\rm fine}$ and $\omega_{\rm fine}$		1,12-dodécanedicarboxylique 1,10-décanedicarboxylique	0,13 0,04
10	acide myristique (lg/dl,		1,12-dodécanedicarboxylique 1,10-décanedicarboxylique	0,15 0,02
•	acide palmitique leg/dle Service continue contin		1,14-tétradécanedicarboxylique 1,12-dodécanedicarboxylique	0,08 0,01
	acide stéarique 1 g/d1 * * ******		subérique adipique	0,05 0,02
15	nenonane		azelafque pimelique	1,98 0,09
	n-décane		sébacique subérique	3,24 0,09
	n-undécane		1,9-nonanedicarboxylique azélarque	4,85 0,16

20 EXEMPLE 7

25

On répète l'incubation selon l'exemple 2 en utilisant Candida cloacae AJ-5341 (FERM P-410) de la même manuère qu'à l'exemple 2 mais on remplace 2 ml de n-dodécane par 2 ml de chacun des nalkanes indiqués dans le tableu VII ci-dessous et on observe la production des acides dicarboxyliques indiquée dans le tableau VII.

TABLEAU VII

	Hydrocarbu re utilisë	Quantité d'acide dicarboxylique produit (mg/1)			
	n-nonane	Acide	glutarique	96,3	
	•	Acide	adipique	187,3	
30		Acide	azélafque	546	
	n-décane	Acide	adipique	118,7	
		Acide	subérique	23,7	
		Acide	sébacique	426,5	
	n-undécane	Acide	pimélique ·	78	
		Acide	azélafque	22	
		Acide	1,9-nonanedicarboxylique	232	
35	n-dodécane	Acide	adipique	98	
		Acide	subérique	112,6	
		Acide	1,10-décanedicarboxylique	610	
	n-tridécane	Acide	pimélique	65,4	
		Acide	azĕlatque	21,1	
		Acide	1,11-undécanedicarboxyliq	ue 192,3	

SMALL SALVERS



	utilisé .		d'acide dicarboxyli	
n-tétradécane	الأستان الألمانية المعاولات	Acide	adipique subérique	28 31
Constant Garage States	ه اگروای این کار این پیچگسته فاتیان میکا فیکستروا میکند در در در معدود در این این های های در این سازمان در در	Acide '	1,12-dodécanedicarb	oxylique 79,4
n-pentadécané	property of Olympians	Acide	glutarique	12
gen in 1995, dass 2006, die Bacht in 1996. D	turisti ilgilikki katharina Lantha shinin ilgili	Acide Acide	pimélique de la company de la	186 28
	র হৈ উপনিধান ইউট্টি প্রতি পঞ্চ হিচা বিল্লালয় বিশ্বস্থানী মুক্তী প্রতিধান ক	Acide Acide	adipique de la company de la c	207 70,5
n-heptadécane	the state of the s		pimélique medical am azélafque	² 176 23
. A sin-octadécane	स्तर सम्बद्धाः है । इत्यान कर्या क्षेत्र स्तर प्रश्नेत्र । स्तर सम्बद्धाः के मुक्ति कर्यक्रियोज्ञिक स्थान	Acide	adipique seto violica subérique	118,3
•	alika ishkiriga. Historikishing	$l_{x^{\perp}}$ Acide	sébacique क्राम्योक्ष्यं हैन्द्रित	<u>, 15</u> 1, 5
,	Land Charles Charles		8 40	ng a com
•	empelantalista etile.		, Ward	20 g 20 g
200gxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxx	dire 1,3-accurul 11.16a a-undriveo		ordeni 	Stranger (1997)
₹			7 V 20	esternic de
o sana chietara	约4. 是"commyster 2. d	स्टब्स्ट राज्यों स्टब्स्ट्रेसि	Lawrence .	gt-overder ex
The second of th	the second of the second secon	e al su irin	कार विभिन्न अस्ति एक व्य	ne de l
			在8. 4为466 年17.1 6数 1 【681 年2年)	
等 (1994年) 《《魏朝廷录》(1972年) [24] [24]	भारत प्रभावकरणासूच स्वतः वकात		· Anderseld 25 · 在最后, · Anderseld · Ge · All Rend v	eta itikusit
	. 4		Control tones and Calendar and	#\$##**
	- · · · · ·	THE PROPERTY.	i sa a sa	
Little at stylic a timodd	20 17/03/16/01 th 19/10	Tracings)	Albert Little and Albert Little	
30 2 d 3 d	CP2+ yfureri gyrc Aderoschurygc Aderoschruryg	A A	stor 30	PARTIE .
EL CONTROLLER	idee add pjavee idee selbeitgee idee selbeciggee	3 ∕1	***	Headlight of
	i i de podlédit pas Liberkéd dispus Liber 11 jyanasandit	24	ingula:	हे -किन्छ र र श
- · ·	ane odd plages		The second second	原规则 。1

Akardo II JROddocasdakouchnest Kuna 6:0

- a partir d'hydrocarbures saturés ou insatúrés et de leurs dérivés d'oxydation

 a chaîne droite en C₁₂ à C₁₈ par l'action de levures, caractérisé en ce que l'on cultive une levure du genre Candida ou Pichia capable de produire les acides dicarboxyliques à partir d'hydrocarbures, sur un milieu de culture contenant un hydrocarbure saturé ou insaturé ou ses dérivés d'oxydation en C_{12} à C_{18} , en conditions aérobies, et on récupère l'acide dicarboxylique produit.
 - Procédé pour la production d'acides dicarboxyliques en C_{12} à C_{18} à partir d'hydrocarbures saturés ou insaturés et de leurs dérivés d'oxydation à chaîne droite en ${ t C}_{12}$ à ${ t C}_{18}$ par l'action d'une source d'enzyme de levure, caractérisé en ce que l'on incube une source d'enzyme de levure appartenant
 - 15 au genre Candida ou Pichia capable de produire des acides dicarboxyliques à partir d'hydrocarbures avec une solution contenant un hydrocarbure saturé ou insaturé ou ses dérivés d'oxydation en c_{12} à c_{18} en conditions aérobies jusqu'à la production de l'acide dicarboxylique en c_{12} à c_{18} et on récupère l'acide dicarboxylique ainsi produit.
 - 20 Procédé selon l'une des revendications 1 et 2, caractérisé en ce que ladite levure est choisie parmi Candida cloacae, Candida maltosa, Candida lipolytica, Candida parapsilosis, Candida intermedia, Candida guilliermondii, Candida tropicalis, Pichia etchellsii et Pichia haplophila.
 - Procédé selon la revendication 3, caractérisé en ce que ladite 25 levure est choisie parmi Candida cloacae FERM P-410, Candida cloacae AJ-5463 (FERM P-736), Candida maltosa AJ-4718 (FERM P-733), Candida lipolytica AJ-4546 (FERM P-731), Candida intermedia AJ-4625 (FERM P-732), Candida tropicalis AJ-5340 (FERM P-734), Candida guilliermondii AJ-4532 (FERM P-730) et Pichia heplophila AJ-5078 (FERM P-409).
 - Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que ledit acide dicarboxylique est choisi parmi les acides 1,10-décanedicarboxylique, l,ll-undécanedicarboxylique, 1,12-dodécanedicarboxylique, 1,13-tridécanedicarboxylique, 1,14-tétradécanedicarboxylique, 1,15-pentadécanedicarboxylique et 1,16-hexadécanedicarboxylique.
 - Procédé pour la production d'acide dicarboxylique en C₅ à C₁₈ à partir d'hydrocarbure: saturé ou de ses dérivés d'oxydation à chaîne droite en C₉ à C₁₈ par l'action d'une levure, caractérisé en ce que l'on cultive une souche de Candida cloacae capable de produire des acides dicarboxyliques

à partir d'hydrocarbures soit un milieu contenant un hydrocarbure saturé ou ses dérivés d'oxydation en C_9 à C_{18} en conditions aérobies et on recueille l'acide dicarboxylique ainsi produit.

7. Procédé selon la revendication 7, caractérisé en ce que ladite souche de levure est choisie parmi Candida cloacae FERM P-410 et FERM P-736.

the light of the control of the light of the control of the contro

The same of the same of the present of the present of the same of

the contract of the contract o

TOUR ST. STATE OF THE SECOND CONTRACT LAW ST. CARTACTY CO. ST. C. STATE ST. STATE ST. C. STATE ST. STATE STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE STATE ST. STATE STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE ST. STATE STATE

Propadic service of the contract of the contra

The series of the state of the series of the